Исследование интерактивной компьютерной химической модели.



Выполнила: Артамонова Алена.

<u>1</u> — Задача:

Рассмотреть три элемента в данной интерактивной модели.



Цели моделирования:

- 1.Познание электронного строения атома.
- 2.Определение количества орбиталей, электронов в выбранных элементах.

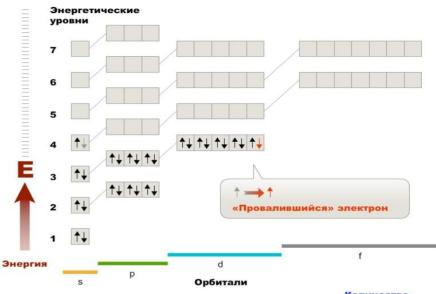




Примеры: Си, АІ 3+, Fe2-, Н-



азать Медь



Электронная формула элемента (копировать в буфер):

 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10} 4p^0 5s^0 4d^{00} 5p^0 6s^0 4f^{00} 5d^{00} 6p^0 7s^0 5f^{00} 6d^{00} 7p^0$

Количество электронов:

29



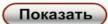
Управление полосой прокрутки — как в видеоплеерах (можно проматывать или сразу кликнуть в нужное место). Для точной настройки используйте *колёсико мышки* или *стрелки вниз/вверх* и *влево/вправо* на клавиатуре.

© XuMuK.ru | Разработка сервиса



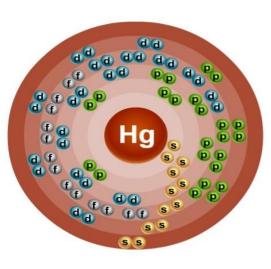
Элемент:

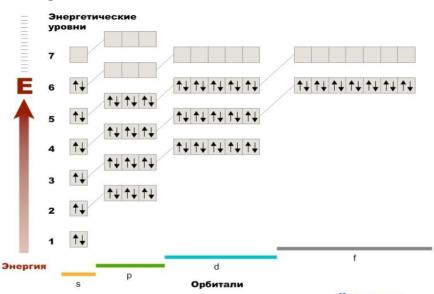




Ртуть

Примеры: Cu, Al 3+, Fe2-, H-





Электронная формула элемента (копировать в буфер):

 $1s^2 \, 2s^2 \, 2p^6 \, 3s^2 \, 3p^6 \, 4s^2 \, 3d^{10} \, 4p^6 \, 5s^2 \, 4d^{10} \, 5p^6 \, 6s^2 \, 4f^{14} \, 5d^{10} \, 6p^0 \, 7s^0 \, 5f^{00} \, 6d^{00} \, 7p^0$

Количество электронов:





Управление полосой прокрутки — как в видеоплеерах (можно проматывать или сразу кликнуть в нужное место). Для точной настройки используйте *колёсико мышки* или *стрелки вниз/вверх* и *влево/вправо* на клавиатуре.

© XuMuK.ru | Разработка сервиса



Электронная формула элемента (копировать в буфер):

 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^2 5f^{14} 6d^7 7p^0$

Количество электронов:

109 ge



Управление полосой прокрутки — как в видеоплеерах (можно проматывать или сразу кликнуть в нужное место). Для точной настройки используйте колёсико мышки или стрелки вниз/вверх и влево/вправо на клавиатуре.

🔛 Вывод:

На данной интерактивной компьютерной химической модели можно детально рассмотреть расположение электронов на энергетических уровнях, их количество.

Существенными минусами является отсутствие показателя количества протонов, нейтронов в ядре (изотопов), возбужденных состояний элементов



Источник:

http://www.xumuk.ru/esa/fs.html

